日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

PCT/JP 03/13485

22.10.03

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年10月 6日

RECEIVED

1 2 DEC 2003

PCT

出 願 番 号 Application Number:

人

特願2003-346785

WIPO

[ST. 10/C]:

[JP2003-346785]

出 顯
Applicant(s):

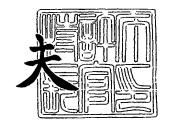
花王株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年11月28日

今井康





【書類名】 特許願 【整理番号】 P03-123

【提出日】 平成15年10月 6日

【あて先】 特許庁長官 今井 康夫 殿

【国際特許分類】 C08L 91/00 C08L 7/00

【発明者】

【住所又は居所】 栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会社研究所内

【氏名】 小田嶋 信吾

【発明者】

【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研究所内

【氏名】 一色 信之

【発明者】

【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研究所内

【氏名】 川俣 章

【特許出願人】

 【識別番号】
 000000918

 【氏名又は名称】
 花王株式会社

【代理人】

【識別番号】 100076532

【弁理士】

【氏名又は名称】 羽鳥 修

【選任した代理人】

【識別番号】 100101292

【弁理士】

【氏名又は名称】 松嶋 善之

【選任した代理人】

【識別番号】 100112818

【弁理士】

【氏名又は名称】 岩本 昭久

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 013398 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

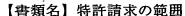
【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 要約書 1

 【物件名】
 図面 1

 【包括委任状番号】
 9902363



【請求項1】

DSCによる熱量測定において100℃以上に吸熱ピークを有する高温融解ワックス成分及び40℃以上100℃未満に吸熱ピークを有する低温融解ワックス成分、並びに高分子物質を含有する、前記両ワックス成分を主体とするワックス組成物。

【請求項2】

ワックス組成物を試料としてのDSCによる熱量測定において、100℃より高温側の吸熱量 Δ Hと、100℃より低温側の吸熱量 Δ Hとの比(前者/後者)が $0.1\sim5.0$ である請求項1記載のワックス組成物。

【請求項3】

125℃、1.2 k g f 荷重下でのメルトフローレートが0.1~1000g/10m i n である請求項1又は2記載のワックス組成物。

【請求項4】

前記高温融解ワックス成分が、アミド系ワックスである請求項1~3の何れか記載のワックス組成物。

【請求項5】

前記高温融解ワックス成分、前記低温融解ワックス成分及び前記高分子物質が何れも生分 解性である請求項1~4の何れか記載のワックス組成物。

【請求項6】

前記高分子物質がポリイソプレン又は天然ゴムである請求項1~5の何れか記載のワックス組成物。

【請求項7】

請求項1記載のワックス組成物からなる防湿層の少なくとも一面に樹脂層が積層されてなる防湿性フィルム。

【請求項8】

請求項1記載のワックス組成物を用いて、該ワックス組成物からなる層を有する積層体を 製造する方法であって、

前記ワックス組成物に100℃以上の加熱を伴う加工を施す工程を具備し、該工程における加熱温度を、ワックス組成物を試料としてのDSCによる熱量測定において該加熱温度より高温側の吸熱量と該加熱温度より低温側の吸熱量との比(前者/後者)が0.1~5.0となる温度とする積層体の製造方法。

【請求項9】

前記加熱を伴う加工が、溶融押出成形である請求項8記載の積層体の製造方法。



【書類名】明細書

【発明の名称】ワックス組成物

【技術分野】

[0001]

本発明は、防湿性や耐水性に優れ、溶融成形その他の加工が容易なワックス組成物に関する。

【背景技術】

[0002]

従来、防湿性能を有する包装材や容器等を形成する場合には、低分子ワックスを含むワックス組成物を、紙や樹脂フィルムの等の基材に塗布したり、熱可塑性樹脂と共押出成形して多層の積層体を形成することが行われている。

しかし、これらの加工は、低分子ワックスの融点以上で行われることが多いため、低い 粘度のために加工性が悪いという問題がある。また、加工時の粘度は、ワックス組成物に 多量の高分子物質を配合して増加させることができるが、その場合には、防湿性能が低下 するという問題がある。

更に、ワックス組成物を用いて製造した防湿容器等の製品においては、内容物の高温での充填、高温での殺菌や調理の際等に、ワックス層とそれに隣接する層との間に剥離が生じたり、ワックス層が流動して厚みの均一性が失われたりして、防湿性能等が低下する場合がある。

[0003]

特許文献1には、紙容器に耐水性等を付与するための紙容器用ワックス組成物として、 融点45~85℃の石油系ワックスを主成分とするものが記載されている。しかし、この 組成物は、溶融状態の粘度が低いため、例えばTダイ法やインフレーション法による溶融 押出成形等が困難であり、また、得られた紙容器は、高温での熱処理をした場合には、耐 水性能が維持されない。

[0004]

また、特許文献2には、融点の異なる2種類のワックスを含有する電子写真用トナーが 開示されているが、樹脂に比べてワックスの比率が極端に低く、該トナーを防湿層の形成 に用いることはできない。

[0005]

【特許文献1】特開平8-209000号公報

【特許文献2】特開2003-5431号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0006]

本発明の目的は、防湿性に優れ、溶融成形その他の加工が容易なワックス組成物及びそれを用いた防湿性フィルム並びにそれを用いた防湿性物品の製造方法を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0007]

本発明は、DSCによる熱量測定において100℃以上に吸熱ピークを有する高温融解ワックス成分及び40℃以上100℃未満に吸熱ピークを有する低温融解ワックス成分、並びに高分子物質を含有する、前記両ワックス成分を主体とするワックス組成物を提供することにより、前記目的を達成したものである(以下、第1発明というときは、この発明をいう)。

[0008]

本発明は、請求項1記載のワックス組成物からなる防湿層の少なくとも一面に樹脂層が 積層されてなる防湿性フィルムを提供することにより、前記目的を達成したものである(以下、第2発明というときは、この発明をいう)。

[0009]





本発明は、請求項1記載のワックス組成物を用いて、該ワックス組成物からなる層を有する積層体を製造する方法であって、前記ワックス組成物に100 $\mathbb C$ 以上の加熱を伴う加工を施す工程を具備し、該工程における加熱温度を、ワックス組成物についてのDSCによる熱量測定において該加熱温度より高温側の吸熱量と該加熱温度より低温側の吸熱量との比(前者/後者)が $0.1\sim5.0$ となる温度とする積層体の製造方法を提供することにより、前記目的を達成したものである(以下、第3発明というときは、この発明をいう)。

【発明の効果】

[0010]

本発明のワックス組成物は、防湿性に優れ、溶融成形その他の加工が容易である。本発明の防湿性フィルムは、ワックス組成物を用いて容易に得られ、耐水性及び熱成形性に優れている。本発明の積層体の製造方法によれば、ワックス組成物に十分な粘度を維持しながら加熱加工を行うことができ、防湿性や熱安定性に優れた防湿性物品等を効率的に製造することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0011]

以下本発明を、その好ましい実施形態に基づき説明する。

本発明のワックス組成物は、DSCによる熱量測定において100℃以上に吸熱ピークを有する高温融解ワックス成分及び40℃以上100℃未満に吸熱ピークを有する低温融解ワックス成分を含有し、これら両ワックス成分を主体とする。両ワックス成分を主体とするとは、前記高温融解ワックス成分及び前記低温融解ワックス成分の合計含有量が、含有される全成分の中で体積分率で最も多くを占めることを意味する。ワックス成分を主成分とすることで十分な防湿性を発現させることができる。より高い防湿性を得る上では、両ワックス成分が好ましくは、体積分率で40重量%超、より好ましくは50重量%超である。

[0012]

ここで、DSCによる熱量測定において100 ℃以上に吸熱ピークを有する高温融解ワックス成分(以下、高温融解ワックス成分ともいう)とは、昇温速度を5 ℃/minとした、DSC(Differential Scanning Calorimeter:示差走査熱量計)による熱量測定において、温度100 ℃以上の領域に吸熱ピークを有する成分を意味し、40 ℃以上100 ℃未満に吸熱ピークを有する低温融解ワックス成分(以下、低温融解ワックス成分ともいう)とは、同条件の熱量測定において温度40 ℃以上100 ℃未満の領域に吸熱ピークを有する成分を意味する。両ワックス成分の吸熱ピークは、結晶の融解に伴うものである。

尚、DSCによる熱量測定は、ワックス組成物(高温融解ワックス成分、低温融解ワックス成分及び高分子物質を含む組成物)を試料として行う。

[0013]

具体的には、下記の方法で測定を行った。

測定機:セイコー電子工業(株)の型式DSC220

試料容器:品番PN/50-020(アルミ製オープン型試料容器、容量 $15\mu1$)および品番PN/50-021(アルミ製オープン型試料容器クリンプ用カバー)

試料重量:約10mg

昇温速度、降温速度:5℃/min

測定温度範囲:用いるワックスに応じて、最適な範囲を選択する。融解完了温度および 融解ピーク温度は、一度融解させた後に5℃/minの速度で結晶化させた後、再度5℃/m inの速度で昇温させたときのデータを使用して求める。

具体例を挙げると、[第1昇温過程] 30℃から130℃まで、[降温過程] 130℃ (5分間保持) から-30℃まで、[第2昇温過程] 30℃から130℃までと連続して 測定を行い、第2昇温過程のデータを使用する。

[0014]





本発明のワックス組成物の透湿度は、例えば40℃、90%RHの環境下において3g・mm/m²・24hr以下、好ましくは1g・mm/m²・24hr以下とすることができる。ワックス組成物の透湿度の下限値に制限はなく低ければ低いほど好ましい。前記透湿度を容易に達成するためには、高温融解ワックス成分及び低温融解ワックス成分の合計含有量がワックス組成物中69~95重量%、特に70~85重量%であることが好ましい。

[0015]

ワックス組成物の透湿度は、該ワックス組成物から所定厚みのフィルムを成形し、そのフィルムについてカップ法(JIS Z 0208 条件B)によって測定した透湿度を厚み1mmのフィルムに換算した値である。この透湿度の換算値は、透湿度がフィルム厚みに反比例すると仮定し、カップ法で測定した透湿度にフィルム厚みを乗じることにより算出される。

[0016]

ただし、ワックス組成物だけからなるフィルムを作成し、その透湿度を上記の方法で測定することが困難である場合が多いため、その場合には透湿度が既知の生分解性樹脂フィルムと、ワックス組成物との積層フィルムを作成し、ワックス組成物の透湿度を求める。例えば、生分解性樹脂層(A)/ワックス組成物層(B)/生分解性樹脂層(C)からなる3層フィルムを作成し、上記の方法で3層フィルム全体の透湿度を測定し、その透湿度を d とする。別途、生分解性樹脂層(A)および生分解性樹脂層(C)の透湿度を同様に 測定し、それぞれの透湿度を a および c とする。ワックス組成物層(B)の透湿度を b とすると、下記の式で表される関係が成り立つ。ここで、 a、 b、 c、 d は、実際の厚みにおける透湿度であり、 1 mmの厚みに換算した透湿度ではない。

1/d = 1/a + 1/b + 1/c

この式から、未知数であるワックス組成物層(B)の透湿度bを求めることができる。

[0017]

本発明のワックス組成物は、上述した通り、高温融解ワックス成分と低温融解ワックス成分とを含有する。低温融解ワックス成分のみを含有する場合には、ワックス組成物を溶融させると粘度が低下し、溶融成形等の加工を行いにくい場合があるが、高温融解ワックス成分を組み合わせることで、防湿性の低下を抑制しつつ、Tダイ法やインフレーション法による溶融成形その他の加工時の加工性を向上させることができる。

高温融解ワックス成分と低温融解ワックス成分は、相異なる種類のワックスであることが好ましい。

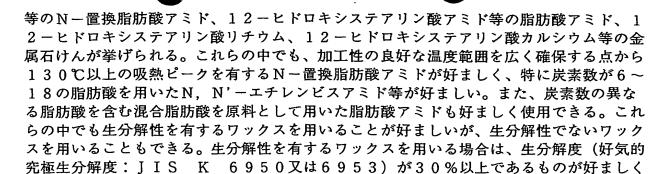
[0018]

高温融解ワックス成分の前記吸熱ピークの温度は120~250℃、特に150~200℃であることが好ましく、低温融解ワックス成分の前記吸熱ピークの温度は40~90℃、特に50~80℃であることが好ましく、両ワックス成分の吸熱ピークの温度の差は20~200℃、さらに40~180℃、特に50~160℃であることが好ましい。

[0019]

[0020]

高温融解ワックス成分として好ましく用いられるワックスとしては、N, N'ーエチレンビスラウリン酸アミド、N, N'ーエチレンビスステアリン酸アミド、N, N'ーメチレンビスステアリン酸アミド、N, N'ーエチレンビスー12ーヒドロキシステアリン酸アミド、ステアリン酸モノメチロールアミド、N, N'ージステアリルテレフタル酸アミド



[0021]

低温融解ワックス成分として好ましく用いられるワックスとしては、植物系ワックス、動物系ワックス、石油系ワックス等があり、例えば、府瀬川健蔵、「ワックスの性質と応用」、幸書房、1993年、改訂2版第1刷、2頁目、表1.0.1に記載されたワックスが使用可能である。

、50%以上であるものがより好ましく、60%以上であるものがさらに好ましい。

植物系ワックスとしては、ライスワックス、カルナバワックス、キャンデリラワックス 等が挙げられる。動物系ワックスとしては、蜜ろう、ラノリン、鯨ろう等が挙げられる。 石油系ワックスとしては、例えば、マイクロクリスタリンワックス、パラフィンワックス 等が挙げられ、これらの中でもマイクロクリスタリンワックスが好ましい。これらのワックスは、何れも生分解性のワックスであるが、生分解性でないワックスを用いることもできる。

[0022]

本発明のワックス組成物は、高温融解ワックス成分及び低温融解ワックス成分を含む全ワックス成分以外に高分子物質を含有する。ワックス組成物がワックス成分のみからなる場合には、本発明のワックス組成物を溶融させると粘度が低下して、溶融成形その他の加工を行いにくい場合がある。そのため、ワックス成分以外の高分子物質を含有させる。

[0023]

前記高分子物質としては、ポリオレフィン系樹脂、ポリエステル系樹脂、ポリアミド系 樹脂等の結晶性高分子、未架橋のゴムやポリエステル系、ポリアミド系、ポリスチレン系 、ポリ(メタ)アクリル系の共重合体等の非晶性高分子若しくは低結晶性高分子等が挙げ られる。ただし、混合する高分子物質を微細に分散するためには、結晶性高分子の場合に はワックスの融解終了温度以下である所望の混合温度において溶融するものが好ましく、 非晶性高分子の場合にはワックスの融解終了温度以下である所望の混合温度以下にガラス 転移温度を有するものが好ましい。

[0024]

具体的には、前記結晶性高分子としては、エチレンーαオレフィン共重合体、エチレンー酢酸ビニル共重合体、エチレンーメタクリル酸共重合体、ポリカプロラクトン、ポリプチレンテレフタレートアジペート、ポリブチレンサクシネートアジペート等の融点の低い高子子、前記非晶性高分子としては、イソプレンゴム、天然ゴム、ポリ d, 1-乳酸等で、これらを単独若しくは複数選択して用いることが出来る。

[Ú 0 2 5]

この中でも、非晶性で、ワックスの融点以上においてワックスと相溶性を有するものが 好ましく、特にポリイソプレン又は天然ゴムが好ましい。

ワックス組成物の溶融粘度を上げるためには、高分子物質を組成物中に配合することが 考えられるが、その場合の高分子物質はワックス組成物の防湿性を低下させる傾向がある 。本発明者らが鋭意検討したところ、高分子物質としてポリイソプレン又は天然ゴムを組 成物中に配合すると、得られるワックス組成物の防湿性を低下させることなく、溶融粘度 を上げられることが判明した。また、後述するように、生分解性のワックスと組み合わせ て生分解性のワックス組成物とすることができる。更に、ポリイソプレン又は天然ゴムを 配合することで、ワックス組成物を成形して得られる成形物に耐熱性や強度を付与できる



という付加的効果もある。

[0026]

ワックス組成物中へのポリイソプレンや天然ゴムの配合量が多すぎると溶融粘度が高くなりすぎて溶融成形等の加工性が低下する場合がある。また防湿性も低下する傾向にある。逆にポリイソプレンや天然ゴム等の高分子物質の配合量が少なすぎると、ワックス組成物の溶融粘度を十分に高めにくい場合がある。これらを勘案すると、ワックス組成物の防湿性を低下させることなく、溶融成形に適した溶融流動特性等を得るためには、ワックス組成物中へのポリイソプレンや天然ゴム等の高分子物質の配合量は5~35重量%、特に15~30重量%であることが好ましい。

[0027]

ワックス組成物の溶融流動特性を溶融成形に適したものとするには、ポリイソプレンや 天然ゴムの分子量を適切にコントロールすることが有利であることが本発明者らの検討に よって判明した。例えばポリイソプレンについては、その重量平均分子量を200,00 0以上、特に400,00以上、より好ましくは700,000以上の範囲にコントロー ルすると、ワックス組成物の溶融流動特性を溶融成形に適したものとすることができる。 重量平均分子量の上限は、溶融粘度を高める点で特に制約はないが、ワックス組成物の製 造のしやすさを考慮すると4,000,000以下、特に2,000,000以下が好ま しい。重量平均分子量は、GPC測定によって求められる。ワックス組成物をクロロホル ムに溶解させた後、未融解のワックスを濾過により除去した溶液で測定し、その結果と分 子量既知のポリスチレン標準サンプルの測定で得た較正曲線とから重量平均分子量を求め る。

[0028]

本発明のワックス組成物は、生分解性の防湿性物品(防湿性フィルム、防湿性容器を含む)等を得る観点から、前記高温融解ワックス成分、前記低温融解ワックス成分及び前記 高分子物質の何れもが生分解性であることが好ましい。

生分解生のワックス組成物は、その生分解性を確保する観点から、前記高温融解ワックス成分としてのワックス及び前記低温融解ワックス成分としてのワックスとして、それぞれ、その生分解度(JIS K6950又は6953)が30%以上であるものを用いることが好ましく、50%以上であるものを用いることが更に好ましく、60%以上のものを用いることが一層好ましい。

前記高分子物質としては、前記ポリイソプレン又は天然ゴムが好ましい。ポリイソプレンや天然ゴムは一般の土壌に生息する菌によって分解されるので、これらの成分をワックス組成物に配合しても生分解性を損なわれることがない。

[0029]

本発明のワックス組成物は、Tダイ成形やインフレーション成形等の溶融成形に適したものであり、通常、125 \mathbb{C} 、1.2 k g f 荷重下でのメルトフローレート(以下MFR ともいう)が $0.1 \sim 1000$ g / 10 m i n であり、 $0.5 \sim 100$ g / 10 m i n であることが、溶融成形その他の加工の加工性の向上の観点からより好ましい。

より高温での溶融成形その他の加工の加工性を向上させる観点から、本発明のワックス組成物は150 \mathbb{C} 、1.2 k g f 荷重下でのMFRが $0.1\sim1000$ g /10 m i n であり、 $0.5\sim100$ g /10 m i n であることが、さらには $1\sim30$ g /10 m i n であることが好ましい。

[0030]

本発明のワックス組成物は種々の方法で調製できる。一例としては、高温融解ワックス成分として用いるワックス、低温融解ワックス成分として用いるワックス及び前記高分子物質(ポリイソプレン、天然ゴム等)とを加圧ニーダー等の混練機に供給し高剪断力で混練することで得られる。別の例として、高分子物質(ポリイソプレン、天然ゴム等)を nーヘプタン等の溶剤に溶解させ、更にワックス成分を溶解させた後、溶剤を揮発等の手段によって除去することで得られる。



本発明のワックス組成物は、上述したように、例えばこれを加熱して溶融させた状態下に生分解性の樹脂や紙製の容器等の表面にコートすることができる。また、本発明のワックス組成物をTダイ法やインフレーション法で溶融成形して防湿層を得、この防湿層の少なくとも一面に樹脂層又は紙を積層して、防湿性を有する多層の防湿性フィルム又は防湿紙となすこともできる。

[0032]

第3発明における製造目的物である積層体には、このようにして得られる防湿性の容器 、防湿性フィルム、防湿紙等が含まれる。

第3発明の一つの実施形態としては、第1発明のワックス組成物を100℃以上の温度に加熱して溶融させ、これを樹脂のシートやフィルム、紙、樹脂や紙からなる容器などの表面にコートしてワックス組成物の層を形成する工程を具備する積層体の製造方法において、前記ワックス組成物の加熱温度を、ワックス組成物を試料にしたDSCによる熱量測定(昇温速度5℃/min)において該加熱温度より高温側の吸熱量と該加熱温度より低温側の吸熱量との比(前者/後者)が0.1~5.0となる温度とすることが挙げられる

[0033]

また、第3発明の他の実施形態としては、第1発明のワックス組成物を押出機を用いて Tダイ法やインフレーション法でフィルムやシートに溶融成形する工程を具備する積層体 の製造方法において、押出機などからのワックス組成物の吐出温度を、ワックス組成物を 試料にしたDSCによる熱量測定(昇温速度5℃/min)において該加熱温度より高温 側の吸熱量と該加熱温度より低温側の吸熱量との比(前者/後者)が0.1~5.0とな る温度とすることが挙げられる。

いずれにおいても、該加熱温度より高温側の吸熱量と該加熱温度より低温側の吸熱量との比(前者/後者)が $0.2\sim4.0$ であることが好ましく、特に $0.2\sim3.0$ であることが好ましい。

[0034]

上記の製造方法におけるワックス組成物の最適な温度の選定は、以下のように行うことができる。ワックス組成物を試料にしたDSC測定を行い、得られたデータから高温側の吸熱量と該加熱温度より低温側の吸熱量との比(前者/後者)が0.1~5.0となる温度範囲を特定する。その温度範囲の中からワックス組成物の温度を選定することで、ワックス組成物の粘度が高い状態での製造が可能となる。さらに、積層体とする他の材料の融点や粘度、耐熱性などに合わせて、該温度範囲の中でもより最適な温度を選択することが好ましい。

[0035]

[0036]

以下、このような生分解性の防湿性フィルム(以下、単に生分解性フィルムという)について説明するが、以下の説明は、特に矛盾する場合を除き、生分解性を有しない防湿性フィルムについても同様に適用される。

生分解性フィルムは、これを生分解性の容器本体の表面に被覆する観点から、熱成形性 を有していることが好ましい。熱成形性とは、生分解性フィルムを所定温度に加熱した後





、該フィルムの両端を把持し一軸方向に沿って互いに逆方向に引っ張って2倍の長さに引き伸ばしたときに、該生分解性フィルムが破断しないことをいう。生分解性フィルムを熱成形する場合の加熱温度は、使用する生分解性樹脂、防湿層に使用するワックス、熱成形の方法(真空/圧空成形、プレス成形等)により適宜選択する。この加熱温度は、生分解性フィルム全体が適切な厚み分布で成形され、且つ十分な防湿性が得られるよう選択する。フィルムの厚みのムラを抑えることができる加熱温度で熱成形することが、十分な防湿性を得る上で重要である。その条件を満足する加熱温度は、当業者が一般的に行う最適条件化の手法により求めることができる。

[0037]

熱成形性の有無の判断においても、実際の成形と同様に良好な結果を得ることができる加熱温度を選択する。加熱温度の目安としては、例えば、以下の温度範囲で条件を選択することで良好な結果が得られる場合が多い。生分解性樹脂が結晶性樹脂の場合は、DSC測定により得た融解曲線から求めた溶融ピーク温度Tm ($\mathbb C$) に対し、($Tm-40\mathbb C$) ~($Tm+20\mathbb C$)の範囲である。ただし、溶融ピーク温度が複数存在する場合には、融解熱量が最も大きな溶融ピークを選択する。生分解性樹脂が非結晶性樹脂の場合は、そのガラス転移温度Tgに対してTg~ $Tg+50\mathbb C$ の範囲である。

[0038]

生分解性フィルムは、現実的な期間での分解を考慮すると、例えば、コンポスト等では2・3ヶ月の期間で分解できる点から、その生分解度(好気的究極生分解度:JIS K 6950又は6953)が30%以上であることが好ましく、50%以上であることがより好ましく、60%以上であることがさらに好ましい。

[0039]

生分解性フィルムは、防湿層を構成するワックス組成物と、生分解性樹脂層を構成する 生分解性樹脂とを原料とし、例えばマルチマニホールドのTダイを用いた溶融共押出成形 することで得られる。ワックス組成物は先に述べた通り溶融成形に適した流動特性を有し ているので、この共押出成形は首尾良く行うことができる。得られたフィルムは必要に応 じて一軸又は二軸延伸される。

[0040]

生分解性フィルムは、フィルム強度及びフィルムの成形性の点からその全厚みが $10\sim2000\mu$ mであることが好ましく、 $20\sim1000\mu$ mであることがより好ましい。生分解性フィルムにおける生分解性樹脂層の厚みは必要に応じて適宜選択することができる。フィルム強度とフィルムの取扱い性の点からは $5\sim1000\mu$ mであることが好ましく、 $10\sim500\mu$ mであることがより好ましい。一方、防湿層の厚みは、実用的な防湿性を与えるとともに高温での生分解性フィルムの強度を維持する点から $1\sim500\mu$ mであることが好ましく、 $10\sim100\mu$ mであることがより好ましい。

[0041]

生分解性フィルムの用途は広く、先に述べた通り生分解性容器における容器本体表面の 被覆に用いられるほか、各種包装材フィルムや板紙(生分解性の紙)と生分解性フィルム とをラミネートしたラミネート紙等の生分解性防湿紙、該生分解性防湿紙からカップや箱 等の形態に折曲加工や成形した生分解性容器にも用いることができる。

[0042]

生分解性フィルムにおける生分解性樹脂層は、生分解性を有する脂肪族ポリエステル系樹脂、脂肪族ポリエステルと芳香族ポリエステルとの共重合系樹脂、又は脂肪族ポリカーボネート系樹脂から構成されていることが好ましい。具体的には、ポリエチレンサクシネート(PES)、ポリブチレンサクシネート(PBS)、ポリ乳酸(PLA)、ポリグリコール酸(PGA)、ポリヒドロキシブチレート(PHB)、ポリカプロラクトン(PCL)、ポリカプロラクトンとポリブチレンサクシネートとの混合物若しくは共重合物(PCL/PBS)、ポリヒドロキシブチレートとポリヒドロキシバリレートとの共重合物(PHB/PHV)、ポリブチレンサクシネートとポリブチレンアジペートとの混合物若しくは共重合物(PBS/PBA)、ポリエチレンテレフタレートとポリエチレンサクシネ





ートとの共重合物 (PET/PES)、ポリプチレンテレフタレートとポリプチレンアジ ペートとの共重合物(PBT/PBA)等が挙げられる。これらの樹脂は、単独で又は二 以上を組み合わせて用いることができる。

[0043]

生分解性樹脂層は、実用的な期間で分解する点から、生分解度(好気的究極生分解度: JIS K 6950又は6953)が、30%以上であることが好ましく、50%以上 であることがより好ましく、60%以上であることがさらに好ましい。

[0044]

生分解性フィルムを生分解性の容器本体の表面に被覆することで、生分解性容器となす ことができる。生分解性フィルムが防湿層と生分解性樹脂層の2層構造である場合、該生 分解性フィルムは生分解性樹脂層が容器本体側とは反対側を向くように被覆される。前記 容器本体は、生分解性を有するものであればその素材に特に制限はない。容器本体の生分 解度(好気的究極生分解度:JIS K 6950又は6953)は、30%以上である ことが好ましく、50%以上であることがより好ましく、60%以上であることが更に好 ましい。容器本体の素材としては、例えば、天然繊維、生分解性の合成繊維等の繊維、天 然高分子、前記生分解性樹脂、及びこれらの混合物等が挙げられる。天然繊維としては、 木材パルプ繊維、非木材パルプ繊維、絹、羊毛等が挙げられる。生分解性の合成繊維とし ては、ポリ乳酸繊維、ビニロン、レーヨン等が挙げられる。天然高分子としては、でん粉 、たん白質等が挙げられる。容器本体はその形態に特に制限はない。例えば、カップ、ど んぶり、ボトル、皿、鉢、箱、筒等の各種の容器形態が挙げられる。

[0045]

容器本体の部位のうち生分解性フィルムで被覆する部位は、容器の用途、形態等に応じ て適宜選択することができる。例えば、容器本体の内面、容器本体の外面等が挙げられる 。特にカップ等に用いる場合には、少なくとも容器本体の内表面が生分解性フィルムで被 覆されていることが好ましい。

[0046]

容器本体の表面に生分解性フィルムを被覆する場合は、容器本体の表面と生分解性フィ ルムとの間に接着剤を介して接合することもでき、又は容器本体の表面と生分解性フィル ムとを直接接合することもできる。接着剤を用いる場合、該接着剤は、生分解性を有する ものであればその組成に特に制限はない。接着剤は生分解性フィルムと同様に生分解度(好気的究極生分解度:JIS K 6950又は6953)が30%以上であるものが好 ましく、50%以上であるものがより好ましく、60%以上であるものがさらに好ましい 。具体的にはデンプン、ポリビニルアルコール、にかわ、ゼラチン、カゼイン、未加硫の 天然ゴム、未加硫のポリイソプレン等が挙げられる。また、接着剤として、加熱溶融によ り容器本体に接着させるために容器本体側の生分解性樹脂層よりも融点の低い生分解性樹 脂や各種天然樹脂等を用いることもできる。溶媒の揮散により接着させる接着剤を用いる 場合には、接着成分を含む溶液を生分解性フィルムと容器本体との何れか一方若しくは両 方に塗布することもでき、接着成分を生分解性フィルム若しくは容器本体の何れか一方の 表面に形成し溶媒を他の一方に塗布することにより接着させることもできる。容器本体の 表面と生分解性フィルムとを直接接合する方法としては、例えば、生分解性フィルムを容 器本体の内面に配した後、容器本体をその外面側から加熱した状態で真空成形又は圧空成 形を行う方法が挙げられる。

【実施例】

[0047]

以下、実施例により本発明を更に詳細に説明する。しかしながら、本発明の範囲はかか る実施例に制限されるものではない。

[0048]

〔実施例1〕

(1) ワックス組成物の製造

花王(株)製のエチレン・ビス脂肪酸アマイドである「カオーワックスEB-FF」(出証特2003-3098542





商品名)と、日本精蝋(株)製のマイクロクリスタリンワックスである「Hi-Mic-1045」(商品名)とを50:50の重量比で150℃で混合した。尚、「EB-FF」について単独にてDSC測定(昇温速度5℃/min)したところ、その吸熱ピークの温度(融点)は146℃であった。この混合ワックスとポリイソプレンとを8:2の重量比で混合し、加圧ニーダーを用いて混練してマスターバッチを得た。

[0049]

図1は、このワックス組成物についてのDSC曲線を示す図であり、Hが高温融解ワックス成分、Lが低温融解ワックス成分である。尚、吸熱量の比の算出においては、一つのピークが100°の線をまたぐ場合、100°を堺にして高温融解ワックス成分側と低温融解ワックス成分側とに分けて計算する。

[0050]

[実施例2~4, 比較例1, 2]

実施例1と同様に、表1に示した混合ワックスを用い、実施例1~4、比較例1及び2のワックス組成物を製造した。

各ワックス組成物についての熱量測定における100℃より高温側の吸熱量 Δ Hと100℃より低温側の吸熱量 Δ Hとの比(前者/後者)、125℃、1.2kgf荷重下でのMFR、及び150℃、1.2kgf荷重下でのMFRを表1に示した。

[0051]

〔実施例5〕

実施例 1 で得られたワックス組成物及び生分解性樹脂を原料として用い、プレス法によって防湿層とその各面に積層された生分解性樹脂層との 3 層構造のフィルムを得た。得られた防湿性フィルムにおける防湿層はワックス組成物から構成されており、各生分解性樹脂と分解性樹脂から構成されていた。生分解性樹脂は、ポリカプロラクトンとポリエチレンサクシネートとのポリマーブレンドであった。得られたフィルムを 2 軸延伸して防湿性フィルムを得た。得られた防湿性フィルムは全厚 100μ m、防湿層の厚みが 50μ m、各生分解性樹脂層の厚みが 25μ mであった。得られたフィルムそのものの透湿度を、カップ法(JISZ00208条件B)にて測定したところ、 $13g/m^2\cdot24h$ rであった。ワックス組成物の透湿度を、3層フィルムの透湿度の測定値と、生分解性樹脂フィルム層(<math>PHB05、 25μ m)の透湿度 $530g/m^2\cdot24h$ rから求めたところ、 $0.7g\cdot$ mm/ $m^2\cdot24h$ rであった。

[0052]

〔実施例6〕

[0053]



【表1】

	#7	一つ ここの 西郷			極温整体レシクス	~	局分子物質			2
	2			-	(00) 2111 22	7 7 2	*• II /v.→ 1×,	土の画教的のように	1250	1500
	Hi-Nic-1045	0101-3 (S) in	る低バークー	18-1	EB-MAX (Co)	スーしな形を	// /// +			
	% + 3	**	_့ပ	¥ 1%	wt%	ပ	wt%		g/10min	g/10min
実施例1	40		42	40		140	20	1.11	-	1000超
実施例2	1	64	45	16	1	138	20	0.33	101	1000超
実施例3	40		42	1	40	166	20	0.77	4	49
中特色4	1	64	44		91	168	20	0.33	202	303
大記 比較愈 1	1	80	44	1			20	0	190	1000超
比較例2	40	1	43	40			0	0.3	測定不可	測定不可







表1から明らかなように、各実施例のワックス組成物はMFRが溶融成形に適した範囲内であることが判る。また実施例5及び6から明らかなように、各実施例の防湿性フィルムは透湿度が低くいことが判る。

【図面の簡単な説明】

[0055]

【図1】図1は、本発明のワックス組成物の一実施形態についてのDSC曲線を示す図である。

【符号の説明】

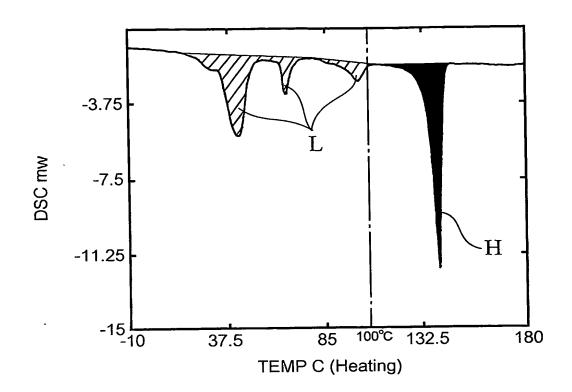
[0056]

L 低温融解ワックス成分

H 高温融解ワックス成分



【書類名】図面 【図1】





【書類名】要約書

【要約】

【課題】 防湿性に優れ、溶融成形その他の加工が容易なワックス組成物を提供すること

【解決手段】 DSCによる熱量測定において100 C以上に吸熱ピークを有する高温融解ワックス成分及び40 C以上100 C未満に吸熱ピークを有する低温融解ワックス成分、並びに高分子物質を含有する、前記両ワックス成分を主体とするワックス組成物。高分子物質は、好ましくはポリイソプレン又は天然ゴムである。ワックス組成物は、DSCによる熱量測定において、100 Cより高温側の吸熱量 Δ Hと、100 Cより低温側の吸熱量 Δ Hとの比(前者/後者)が好ましくは $0.1\sim5.0$ である。

【選択図】 図1



特願2003-346785

出願人履歴情報

識別番号

[000000918]

1. 変更年月日

1990年 8月24日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号

氏 名 礼

花王株式会社